

1.

# Nomenclatura Inorgánica

Binarios

Ternarios

Cuaternarios

2 átomos  
diferentes

3 átomos  
diferentes

4 átomos  
diferentes

Ej.  
 $H_2O$

Ej.  
 $NaOH$

Ej.  
 $NaHCO_3$

2.

a. 0

b. 0

c. -2, +2

d. -1, +1

e. +2, -2

f. +2, -2

g. +2, -2

h. +2, -2

i. +2, -2

j. +2, -2

k. 0

l. -1, +1

m. -1, +1

n. -2, +2

o. -1, +1

p. -1, +1

q. +2

r. +2

# Binarios

Oxigenados  
Formados por oxígeno

Óxidos

metal + oxígeno  
(metal +  $O^2$ )

Anhidridos  
no metal + Oxígeno  
(no metal +  $O^{-2}$ )

Peróxidos metal  
( $O_2^2$ )<sup>-1</sup>

Columnas IA. IIA

Hidrogenados  
Formados por hidrógeno

Hidruros  
metal +  $H^{-1}$

Hidrócidos  
no metal +  $H^{+1}$

Compuestos  
especiales hidrogenados

H + IVA

H + VA

H + VIA y VIIA

Sin oxígeno  
Sin hidrógeno



## Compuestos Ternarios

Hidróxidos

Resultan de la hidrólisis.

Óxido metálico +  $H_2O$

Oxácidos

Resultan al agregarle agua a un anhídrido

Anhídrido +  $H_2O$

Sales Ternarias

Son todas aquellas derivadas de oxácidos.

## Compuestos Cuaternarios

Sales básicas

Sales ácidas

Sales dobles

Aidratos

Solvatos

Kate P

3. 1 mol  $H_2O$   
1 molecule  $H_2O$

1 mol = P.F

H =  $1 \times 1 = 1$

O =  $2 \times 16 = 32$

33 gr  $H_2O$

1 mol =  $6.022 \times 10^{23}$

1 mol  $H_2O$   $\times$   $6.022 \times 10^{23}$  molecules  $\div$   
6.022 mol

33gr  $H_2O$   
~~33gr~~  
1 molecule

=  $1.99 \times 10^{25}$  gr

4. 1 mol Pb 



$$1 \text{ mol} = 6.022 \times 10^{23} \text{ átomos}$$

$$1 \text{ mol Pb} = 6.022 \times 10^{23} \text{ átomos} \times \frac{414.38 \text{ gr Pb}}{1 \text{ átomo Pb}}$$

$$= 2.50 \times 10^{26} \text{ gr Pb}$$

5.

$$1 \text{ mol} = \text{P.F}$$



$$\text{N} = 14 \times 1 = 14$$

$$\text{H} = 1 \times 4 = 4$$

$$\text{P} = 31 \times 4 = 124$$

$$\text{O} = 16 \times 12 = 192$$

$$334$$

0.100 gr del compuesto

$$0.100 \text{ gr} \times \frac{1 \text{ mol}}{18 \text{ gr}} \times \frac{6.022 \times 10^{23} \text{ iones NH}_4}{1 \text{ mol}}$$

$$= 3.35 \text{ iones NH}_4$$

6. 0.100 gr nacl

1 mol = P.F

1 mol =  $6.022 \times 10^{23}$  ions

0.100 gr nacl  
? ions na

$$\frac{0.100 \text{ gr nacl}}{23 \text{ gr na}} \times \frac{6.022 \times 10^{23} \text{ ions}}{1 \text{ mol}}$$

$$= 2.62 \times 10^{21} \text{ ions na.}$$

7. naoh

10%

250 ml 2%

250 ml - 2%

X - 10%



8.7 gr NaOH  
500 ml 6M

1 gr - 1,000 ml  
x - 500 ml y 0.5 gr

$$M = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{litros de solución}}$$

$$6M = \frac{\text{moles de soluto}}{500 \text{ ml}}$$

$$500 \cdot 6 = \text{gr NaOH}$$
$$3,000 = \text{gr NaOH}$$

9. 0.200 M  
1,552 ml

$$0.200 M \cdot 1,552 \text{ ml} = 230.4 \text{ ml de solución}$$

10. 0.200 M  
500 mg

$$0.200 \cdot 500 = 100 \text{ ml de solución}$$